

**Zeitschrift:** Helvetica Physica Acta  
**Band:** 18 (1945)  
**Heft:** IV  
  
**Artikel:** Über eine Umwandlung höherer Art in Trihydrogen-Perjodat-Kristallen  
**Autor:** Baertschi, P.  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-111607>

### **Nutzungsbedingungen**

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

### **Conditions d'utilisation**

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

### **Terms of use**

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

**Download PDF:** 30.01.2026

**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>**

# Über eine Umwandlung höherer Art in Trihydrogen-Perjodat-Kristallen

von P. Baertschi.

(6. III. 1945.)

*Zusammenfassung.* Die Trihydrogenperjodate  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  und  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  werden auf Grund ihrer strukturellen Ähnlichkeit mit  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  dielektrisch untersucht. Dabei zeigen sich auffallende Anomalien in dem Sinn, dass beide Salze in einem bestimmten Temperaturintervall ( $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ :  $246^\circ \div 255^\circ \text{ K}$ ,  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ :  $210^\circ \div 240^\circ \text{ K}$ ) eine Umwandlung erleiden, die von einer stark polarisierbaren Hochtemperaturform zu einer Tieftemperaturmodifikation mit kleiner  $DK$  führt. Der Verlauf dieses Übergangs wird besonders an  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ -Einkristallen, deren Zucht beschrieben ist, genau verfolgt.

In den kritischen Temperaturgebieten treten auch grosse Anomalien der spezifischen Wärme auf, die schon von STEPHENSON qualitativ festgestellt wurden und in der vorliegenden Arbeit gemessen werden.

Eine röntgenographische Untersuchung an  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  ergibt weder eine Strukturänderung noch eine anomale Gitterausdehnung im Umwandlungsgebiet.

Die Perjodate werden anhand der festgestellten Eigenschaften mit den Vertretern der  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ -Struktur verglichen. Daraus lässt sich folgern, dass die Umwandlung in den Perjodaten, sowie die ihr sehr ähnliche in  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$  und  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{AsO}_4$ , grundsätzlich auf denselben strukturellen Prozess zurückgeführt werden kann, wie die Vorgänge im Curiegebiet von  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$ . Alle diese Umwandlungen lassen sich qualitativ als kooperatives Phänomen der Wasserstoffbindung deuten, das durch die Wechselwirkung der  $\text{O}-\text{H} \cdots \text{O}$ -Dipole zustande kommt.

Aus dem ähnlichen dielektrischen Verhalten von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  mit  $\text{HCl}$  folgt ferner eine nahe Verwandtschaft mit den Rotationsumwandlungen in Dipolmolekulkristallen.

## I. Einleitung.

### 1. Umwandlungen höherer Art.

In zahlreichen Festkörpern begegnet man eigenartigen Umwandlungen, die sich im Gegensatz zu den isotherm verlaufenden Phasenübergängen, wie z. B. der Modifikationsänderung von Schwefel  $\text{S}_{\text{rhomb.}} \xrightleftharpoons{95,6^\circ} \text{S}_{\text{monoklin}}$  in einem endlichen Temperaturintervall abspielen und allgemein als Umwandlungen höherer Art bezeichnet werden<sup>1)</sup>. Das Umwandlungsintervall, dessen Breite je nach Stoff von Bruchteilen eines Grads (z. B. in  $\text{H}_2\text{S}$ ) bis zu  $30^\circ$  ( $\text{NaNO}_3$ ) variieren kann, ist charakterisiert durch eine Anomalie der Molwärme im Sinne eines Maximums von endlicher Höhe. Wie die

Erfahrung zeigt, gehört in diesem Gebiet zu jeder Temperatur ein stabiler Zustand des Stoffes, wobei diese Zuordnung in vielen Fällen aber nur dann reproduzierbar ist, wenn das kritische Gebiet in derselben Richtung durchlaufen wird. Diese Erscheinung der thermischen Hysterese äussert sich also dadurch, dass sich Abkühlungs- und Erwärmungskurven einer Zustandsgrösse nicht decken, sondern eine Hysteresisschleife einschliessen (vgl. Fig. 2), die sich durch bemerkenswerte Stabilität<sup>2)</sup> auszeichnet.

Die Anomalie der spezifischen Wärme ist wohl das einzige gemeinsame Merkmal der Umwandlungen höherer Art. Die übrigen Begleiterscheinungen sind von Fall zu Fall sehr verschieden, was auch für die jeweils zugrunde liegenden strukturellen Vorgänge gilt. Soweit diese überhaupt bekannt sind, handelt es sich dabei stets um Übergänge Ordnung  $\longleftrightarrow$  Unordnung. Die damit verbundene Entropie-Änderung gibt sich durch das erwähnte Maximum der spezifischen Wärme zu erkennen.

Umwandlungen höherer Art treten auf in den Ferromagnetika (am Curiepunkt), in vielen Metallegierungen als sogenannte Order-disorder-Prozesse und ferner in gewissen amorphen Stoffen wie z. B. Kautschuk. Bei Molekül- und Ionenkristallen sind zwei Umwandlungstypen bekannt, die für die vorliegende Arbeit von Bedeutung sind und deshalb etwas eingehender besprochen seien.

#### a) *Rotationsumwandlungen*<sup>3)</sup>.

Diese Bezeichnung beruht auf der Annahme, dass gewisse Moleküle oder Ionen, die bei tiefen Temperaturen nur Torsionsschwingungen um bestimmte Gleichgewichtslagen ausführen können, innerhalb des Umwandlungsgebiets frei drehbar werden. Diese Interpretation stammt von PAULING<sup>4)</sup>, während SCHÄFER<sup>5)</sup> den Begriff „Rotation“ nur im Sinne einer Übergangsmöglichkeit von einer stabilen Einstellung des Rotators in eine andere auffasst. Er geht von der Vorstellung aus, dass bei tiefen Temperaturen eine bereichsweise Orientierung der Moleküle vorliegt, die einem Minimum an Energie entspricht. Der andere Grenzfall bei hohen Temperaturen ist dadurch gegeben, dass hier jedes Molekül alle ihm zukommenden Gleichgewichtslagen einnehmen kann, unabhängig von der gleichzeitigen Einstellung seiner Nachbarn. Dieser energetisch höhere Zustand stellt also eine vollständige Unordnung dar. SCHÄFER führt nun eine Kopplung der Rotatoren ein, die physikalisch aussagt, dass um so mehr Energie nötig ist, um einen bestimmten Ordnungsgrad zu stören, je grösser dieser ist. Es gelingt ihm damit, durch geeignete Wahl der verfügbaren Parameter, die

Breite des Umwandlungsintervalls den beobachteten Werten anzupassen und den Verlauf der anomalen spezifischen Wärme qualitativ richtig wiederzugeben. Dagegen konnte seine Theorie bis jetzt quantitativ noch nicht bestätigt werden.

Rotationsübergänge sind in Molekulkristallen recht häufig, während sie in Ionenverbindungen bisher nur am  $\text{NH}_4^+$ - und  $\text{NO}_3^-$ -Ion beobachtet wurden. Die Höhe der Umwandlungstemperaturen hängt im wesentlichen von der Grösse der Gitterkräfte sowie vom Trägheitsmoment der Rotatoren ab. Man findet deshalb einen Anstieg in der Reihe:

↓ Molekulgitter	$\text{CH}_4$ 20° K,	$\text{SiH}_4$ 63°,	$\text{CF}_4$ 77°
↓ Dipolgitter	$\text{HBr}$ 87°,	$\text{HCl}$ 100°,	$\text{H}_2\text{S}$ 103°
↓ Ionengitter	$\text{NH}_4^+$ 170°—250°,	$\text{NO}_3^-$ ~ 500° K	

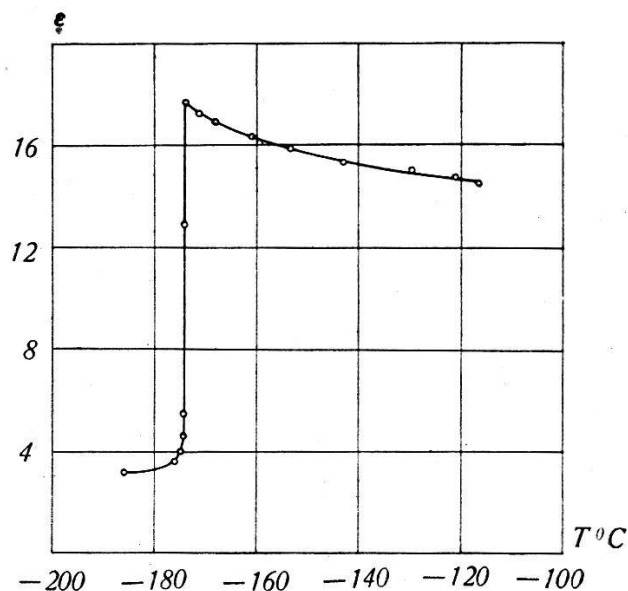


Fig. 1.

$DK$  von  $\text{HCl}$  (nach SMYTH & HITCHCOCK).

Über die beim Umwandlungsprozess auftretenden Erscheinungen lässt sich auch innerhalb dieser Gruppe, abgesehen von der stets vorhandenen Anomalie der spezifischen Wärme, nichts allgemeines aussagen. Bei gewissen Stoffen beobachtet man anomale Gitterausdehnung, geringe Symmetrieänderungen oder thermische Hysterese, während in andern diese Kennzeichen wieder fehlen.

In Dipolkristallen ( $\text{HCl}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{HJ}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ) treten ferner grosse dielektrische Effekte auf. Die Hochtemperaturmodifikationen sind relativ stark polarisierbar. Ihre hohe Dielektrizitätskonstante ( $DK$ ) sowie deren Abnahme mit steigender Temperatur lässt sich aus der Anwesenheit permanenter, beweglicher Dipole gut verstehen.



Mit dem Einfrieren der Rotatoren fällt die  $DK$  in diesen Stoffen steil ab, wie es Fig. 1 für  $\text{HCl}$  nach einer Messung von SMYTH und HITCHCOCK<sup>6)</sup> zeigt.

Ein qualitativ ähnliches dielektrisches Verhalten wie das der Dipolkristalle weisen auch viele  $\text{NH}_4$ -Salze bei ihrer Umwandlung auf<sup>7) 8) 9)</sup>. Da das  $\text{NH}_4$ -Ion an sich keinen Dipol darstellt, ist die  $DK$  der meisten Ammoniumsalze auch im Hochtemperaturzustand niedrig und ihr Abfall dementsprechend klein. In Fig. 2 ist eine

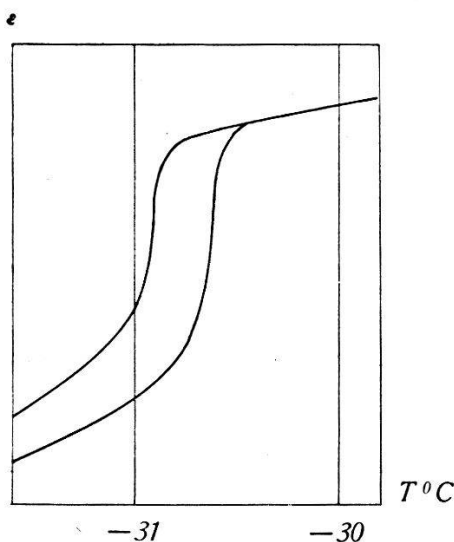


Fig. 2.

$DK$  von  $\text{NH}_4\text{Cl}$  (nach DINICHERT).

ungeeichte Messung der  $DK$  von  $\text{NH}_4\text{Cl}$  (Pulver) nach DINICHERT<sup>9)</sup> wiedergegeben. Für Zimmertemperatur wurde von JAEGER<sup>10)</sup> der Wert  $\epsilon = 6,9$  gemessen.

Eine seltsame Umwandlung, deren Mechanismus noch vollkommen ungeklärt ist, wurde von BUSCH<sup>11)</sup> in den Ammoniumsalzen  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$  (bei  $155^\circ \text{K}$ ) und  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{AsO}_4$  (bei  $220^\circ$ ) gefunden. Sie unterscheidet sich wesentlich vom normalen Rotationsübergang des  $\text{NH}_4$ -Ions, scheint aber doch den Charakter einer Umwandlung höherer Art zu haben. Das typische Merkmal ist hier der steile Abfall der — im Gegensatz zu andern  $\text{NH}_4$ -Salzen — hohen  $DK$ , die in der  $\alpha$ -Richtung oberhalb des Umwandlungsgebiets noch bedeutend grössere Werte erreicht als in den Dipolmolekulkristallen (vgl. Fig. 5 und Fig. 1). Leider lässt sich der Temperaturgang der  $DK$  an Einkristallen bei der Umwandlung nicht verfolgen, da diese dabei mechanisch zerstört werden. An Kondensatoren aus gepresstem Kristallpulver konnten wir jedoch feststellen, dass die Tieftemperaturmodifikationen eine relativ kleine  $DK$  besitzen, die beim Erwärmen wieder auf ihren ursprünglichen

hohen Wert ansteigt. Von BANTLE<sup>12)</sup> wurde ferner eine grosse Anomalie der Molwärme qualitativ nachgewiesen. Trotzdem der Übergang äusserlich sichtbar erfolgt, liess sich dabei röntgenographisch durch Pulveraufnahmen keine Gitteränderung feststellen<sup>13)</sup>. Das legt die Vermutung nahe, dass sich an den strukturellen Vorgängen im wesentlichen nur der Wasserstoff beteiligt.

Das dielektrische Verhalten dieser Ammoniumsalze ist speziell auch deswegen interessant, weil es einen Übergang zu den seignette-elektrischen Eigenschaften der isomorphen Kaliumsalze,  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$ , darstellt.

### b) Die seignette-elektrische Umwandlung.

Die dielektrischen Anomalien der Seignette-Elektrika übertreffen diejenigen aller andern Stoffe bei weitem. Sie bilden das elektrische Analogon zu den ferromagnetischen Erscheinungen und sind wie diese dadurch charakterisiert, dass in einem bestimmten Temperaturgebiet spontane Polarisation auftritt. Ein derartiges Verhalten zeigt das rhombische Seignette-Salz in der  $a$ -Achse zwischen  $-18^\circ$  und  $+23^\circ$ <sup>14)</sup>. Während hier die spontane Polarisation auch beim sog. untern Curiepunkt verschwindet, fand BUSCH<sup>11)</sup> im

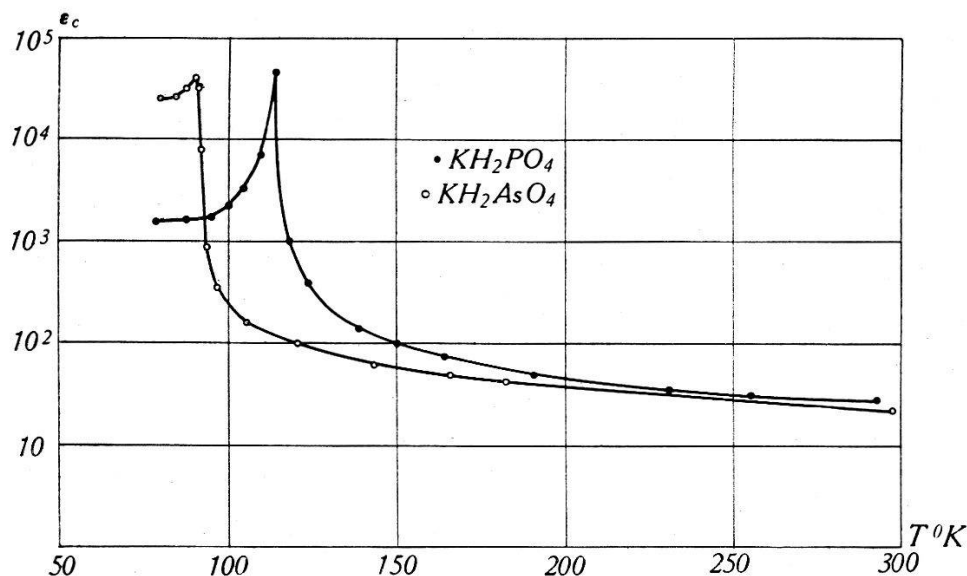


Fig. 3.

$DK \epsilon_c$  von  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$  (nach BUSCH).

primären Phosphat und Arsenat des Kaliums Stoffe, die nur einen oberen Curiepunkt besitzen. Dieser liegt für  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  bei  $123^\circ \text{K}$ , für  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$  bei  $97^\circ \text{K}$  mit den Maximalwerten der  $DK$  von 47500 resp. 36500 in der seignette-elektrischen  $c$ -Achse der tetragonalen Kristalle. Der Temperaturverlauf der  $DK \epsilon_c$  ist für beide Salze in Fig. 3 nach den Messungen von BUSCH wiedergegeben. Unter-

halb des Curiepunkts tritt starke Feldabhängigkeit der  $DK$  sowie elektrische Hysteresis auf, während dies oberhalb nicht der Fall ist. Bei hohen Temperaturen entspricht der Verlauf der  $DK$  durchaus demjenigen der isomorphen  $\text{NH}_4$ -Salze oberhalb ihrer Umwandlung (Fig. 5).

Viele Erscheinungen der Seignette-Elektrizität lassen sich unter der Annahme beweglicher, elektrischer Dipole im Gitter durch phänomenologische, dem Ferromagnetismus entnommene Gesetze recht gut beschreiben. So besteht beispielsweise eine befriedigende Übereinstimmung zwischen dem von der Weiss'schen Theorie geforderten Verlauf der spezifischen Wärme beim Auftreten der spontanen Polarisierung in  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und dem von BANTLE<sup>12)</sup> experimentell bestimmten. BUSCH<sup>11)</sup> zeigte ferner, dass sich sowohl der Verlauf der  $DK$   $\epsilon_c$  oberhalb des Curiepunkts  $\Theta$  als auch der Temperatureingang der Sättigungspolarisation unterhalb von  $\Theta$  durch eine sinngemässe Erweiterung der Weiss'schen Theorie interpretieren lässt.

Mit diesen Ergebnissen kann die Existenz beweglicher Dipole im  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ -Gitter als gesichert gelten. Ferner darf nach den bisherigen Erfahrungen als feststehend angenommen werden, dass der Wasserstoff an der Bildung dieser Dipole massgebend beteiligt ist. Neben andern Tatsachen spricht dafür hauptsächlich der grosse Isotopeneffekt, der beim Ersatz von H durch D im Seignette-Salz<sup>15)</sup> und besonders stark im  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ <sup>12)</sup> als Curiepunktsverschiebung auftritt.

Trotzdem die H-Atome röntgenographisch nicht lokalisiert werden können, lässt sich im  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ -Gitter etwas über ihre wahrscheinlichste Lage aussagen<sup>22)</sup>: Da ein H-Atom zwischen zwei elektronegativen Ionen unter Bildung der sogenannten Wasserstoffbindung abstandsverkürzend wirkt, ist es naheliegend, derartige O—H—O-Brücken auch zwischen den kürzesten Sauerstoffabständen zweier benachbarter  $\text{PO}_4$ -Tetraeder anzunehmen (vgl. Fig. 7).

Die Eigenschaften der Wasserstoffbindung (H-Bindung) in anorganischen Verbindungen wurden hauptsächlich von BERNAL und MEGAW<sup>16)</sup>, PAULING<sup>17)</sup>, HUGGINS<sup>18)</sup> und BRIEGLEB<sup>19)</sup> untersucht und diskutiert. Sie tritt nur zwischen stark elektronegativen Elementen (F, O, N) auf und beruht einesteils auf elektrostatischer Anziehung, andernteils auf Austausch-Wechselwirkung. Ihre Potentialkurve kann, je nach der Art der beiden elektronegativen Partner und ihrem Abstand, zwei oder auch nur ein Minimum aufweisen. Für die O—H—O-Brücke im  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ -Gitter lassen sich demnach die zwei in Fig. 4 wiedergegebenen Fälle denken.

Beide Konfigurationen können zur Bildung beweglicher Dipole führen:

Die asymmetrische O—H . . . . O-Brücke von Fall *a* stellt einen Dipol mit zwei Einstellmöglichkeiten in Richtung der O—O-Zentralen dar. Dieses Modell bildet eine Grundlage der von SLATER<sup>20)</sup> entwickelten statistischen Theorie über die Seignette-Elektrizität in  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ .

Beim Potentialverlauf *b* wäre ein Dipol nur bei gewinkelter O—H—O-Gruppierung denkbar. Er könnte in diesem Fall jede Stellung senkrecht zur O—O-Zentralen einnehmen. Die Möglichkeit

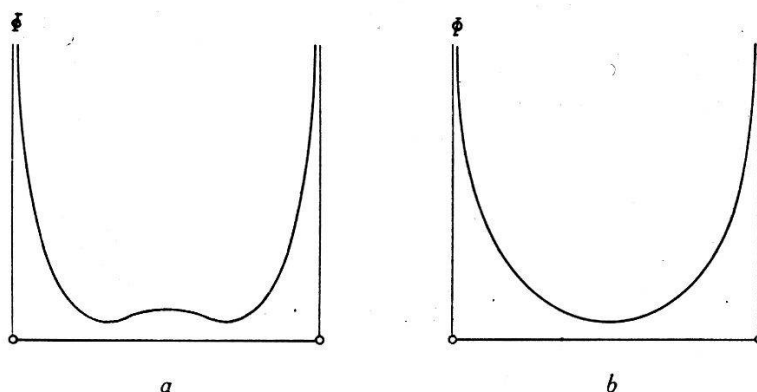


Fig. 4.

des Auftretens derartiger Dipole in  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  wurde von HABLÜTZEL<sup>15)</sup> diskutiert. Er folgert diese Vorstellung aus einer theoretischen Überlegung von HUGGINS<sup>18)</sup>, nach welcher die Potentialkurve bei Sauerstoffabständen  $d_{0-0} < 2,65 \text{ \AA}$ , also auch im  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  mit  $d_{0-0} = 2,54 \text{ \AA}$ , nur ein Minimum besitzt (Fall *b*). Gegen die allgemeine Gültigkeit dieses Kriteriums lässt sich aber einwenden, dass Bindungsverhältnisse und Effektivladungen der Sauerstoffatome, die einer H-Bindung angehören, von Stoff zu Stoff stark variieren können.

Welches der beiden Dipolmodelle der Wirklichkeit nun besser entspricht, lässt sich auf Grund der Anisotropie der *DK* entscheiden.

Wie Fig. 5 zeigt, gilt für alle vier isomorphen Vertreter der  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ -Struktur bei hohen Temperaturen:

$$\varepsilon_c < \varepsilon_a$$

Da es sich um relativ grosse Werte der *DK* handelt, die mit steigender Temperatur langsam abfallen, ist anzunehmen, dass hier im wesentlichen noch Dipolpolarisation vorliegt. Setzen wir für die folgende qualitative Betrachtung eine isotrope Polarisierbarkeit des Untergrundes, sowie vollständiges Fehlen jeder Kopplung zwischen

den Dipolen voraus, so ist die Anisotropie der  $DK$  offenbar nur noch von der Lage der H-Bindungen abhängig. Von diesen wissen wir, dass sie gegen die Ebene  $\perp$  zur  $c$ -Achse einen sehr kleinen Winkel ( $\varphi < 5^\circ$ ) bilden.

Besteht nun eine Verschiebbarkeit der Protonen parallel zu den raumfesten O—O-Zentralen (Fig. 4a), so wird der Beitrag der O—H . . . . O-Dipole zur Polarisierung in der  $c$ -Richtung bedeutend kleiner sein als der nach  $a$ . Es ist also  $P_c < P_a$ , was mit der Anisotropie der  $DK$   $\epsilon_c < \epsilon_a$  übereinstimmt.

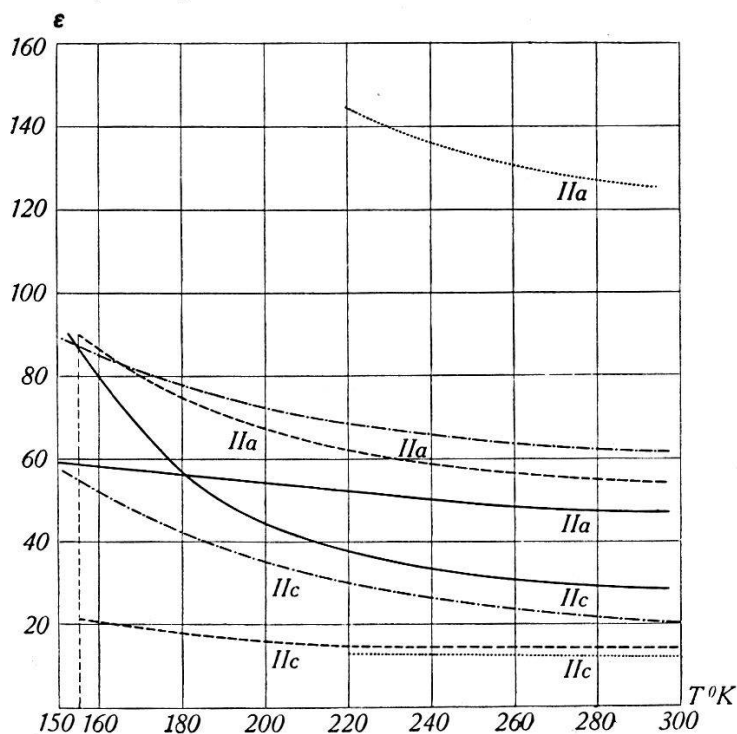


Fig. 5.

$DK$  von  $KH_2PO_4$  und seinen Isomorphen (nach Busch).

—  $KH_2PO_4$     - - -  $KH_2AsO_4$     - - -  $NH_4H_2PO_4$     .....  $NH_4H_2AsO_4$ .

Wählt man dagegen das Modell  $b$  (Fig. 4b), mit den möglichen Dipolstellungen  $\perp$  zur O—O-Zentralen, so ergibt sich, wie leicht einzusehen ist,  $P_c > P_a$ , im Widerspruch zum experimentellen Befund.

Die Anisotropie der  $DK$  in den  $KH_2PO_4$ -Isomorphen lässt sich also am einfachsten durch eine hohe Polarisierbarkeit der H-Bindung in ihrer Längsrichtung deuten. Der Grund, wieso dies nur für hohe Temperaturen gilt, ist folgender:

Die einer Polarisierung nach  $c$  bzw. nach  $a$  entsprechenden Protonenanordnungen sind energetisch nicht gleichwertig. Bei den Seignette-Elektrika  $KH_2PO_4$  und  $KH_2AsO_4$  stellt die Polarisierung in der  $c$ -Richtung sicher einen Zustand minimaler Energie dar, weil dieser bei tiefen Temperaturen eindeutig bevorzugt wird (spon-

tane Polarisierung nach  $c$ ). Die Kopplung der Dipole, die sich mit sinkender Temperatur immer stärker bemerkbar macht, äussert sich deshalb durch einen im Vergleich zu  $\epsilon_a$  viel steileren Anstieg von  $\epsilon_c$  gegen den Curiepunkt hin. Die beiden  $DK$ -Kurven schneiden sich also in einem bestimmten Punkt ( $\text{KH}_2\text{PO}_4 \rightarrow 183^\circ \text{K}$ ,  $\text{KH}_2\text{AsO}_4 \rightarrow 118^\circ$ ) und nur oberhalb dieser Temperatur ergibt sich das Vorzeichen der Anisotropie aus der Dipolanordnung, während bei tiefern Temperaturen der Energieunterschied der beiden H-Konfigurationen massgebend ist.

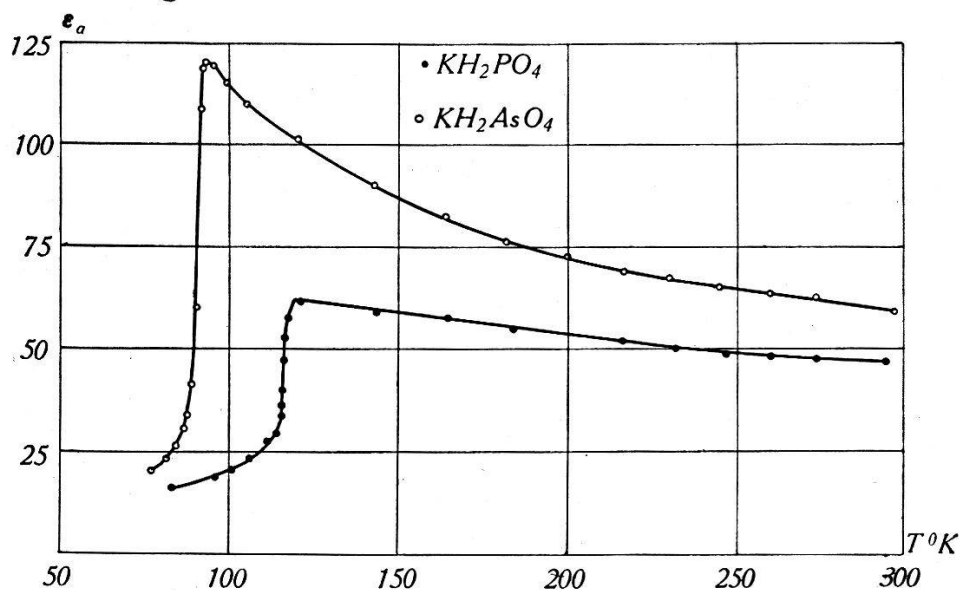


Fig. 6.

$DK \epsilon_a$  von  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$  (nach BUSCH).

Bemerkenswert bei  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$  ist der steile Abfall von  $\epsilon_a$  am Curiepunkt (Fig. 6). Er lässt sich so verstehen, dass bei tiefern Temperaturen die durch das innere Feld in der  $c$ -Richtung gehaltene Protonenanordnung durch ein nach  $a$  wirkendes äusseres Feld nicht mehr beeinflusst werden kann.

## 2. Struktur analogie von $\text{KH}_2\text{PO}_4$ und $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ .

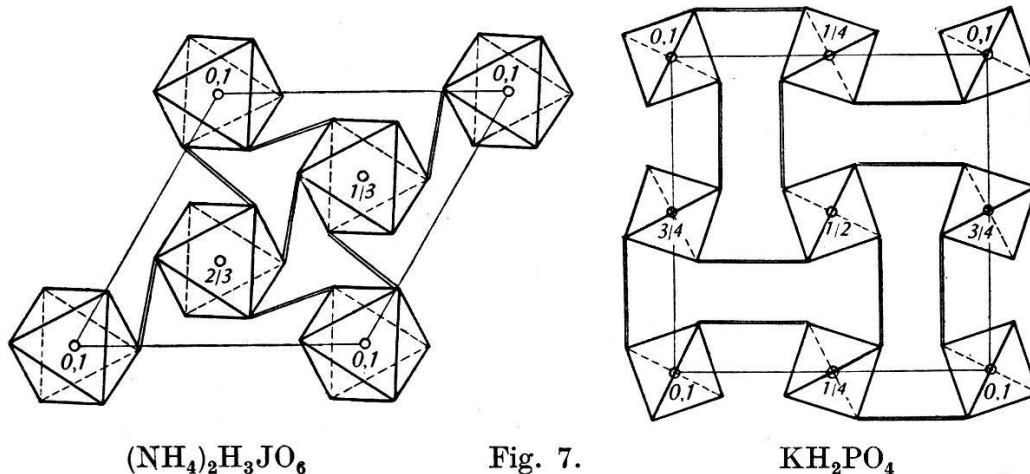
Interessant war nun die Frage, ob noch andere wasserstoffhaltige Substanzen existieren, die ähnliche Anomalien zeigen wie  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und seine Isomorphen. Am aussichtsreichsten schien in diesem Sinn die Untersuchung der Trihydrogen-Perjodate  $\text{X}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  zu sein, von denen das Ammoniumsalz  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  nach der Strukturanalyse von HELMHOLZ<sup>21)</sup> ganz analog gebaut ist wie  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ . Ob noch andere Trihydrogenperjodate ein derartiges Gitter besitzen, ist unsicher, immerhin lässt sich dies vom Silber-salz,  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  auf Grund seiner phänomenologischen Isomorphie mit  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  vermuten. Beide Substanzen kristallisieren im



rhomboedrischen System  $C_{3i}$ :  $\text{Na}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  und  $\text{Li}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  konnten ihrer Schwerlöslichkeit wegen bis jetzt nicht als Kristalle gewonnen werden, die eine Symmetriestimmung zuließen<sup>25)</sup>. Ein Kaliumsalz  $\text{K}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  ist seltsamerweise gar nicht bekannt.

Die Struktur von Ammoniumperjodat lässt sich kurz wie folgt beschreiben:

Die  $\text{JO}_6$ -Gruppen bilden etwas nach  $c$  gedehnte Oktaeder mit dem Jod als Zentralatom. Mit Zwei Flächen  $\perp$  zur  $c$ -Achse genügen sie der Gesamtsymmetrie  $C_{3i}$  und bilden eine dreifach primitive Elementarzelle, wie sie in Fig. 7a als Projektion auf eine Ebene  $\perp c$  dargestellt ist. Der Wasserstoff bildet Brückenbindungen (Doppellinien in Fig. 7) zwischen den sich am nächsten liegenden Sauerstoffatomen ( $d_{0-0} = 2,60 \text{ \AA}$ ) zweier benachbarter Oktaeder. Die  $\text{NH}_4$ -Kationen liegen auf den nach  $c$  gerichteten J—J-Zentralen in  $1/3$  und  $2/3$  Identitätsabstand von einem Jodatom.



In ähnlicher Weise bilden im  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ -Gitter<sup>22)</sup> die  $\text{PO}_4$ -Tetraeder mit je zwei Kanten  $\perp$  zur  $c$ -Achse eine tetragonale Struktur mit vier Basis- $\text{PO}_4$ -Gruppen (Fig. 7b). Die vier ineinander gebauten, primitiven Gitter sind — ganz analog zur Perjodatstruktur — gegenseitig durch H-Bindungen ( $d_{0-0} = 2,54 \text{ \AA}$ ) verbunden. Auch die Lage der Kationen stimmt mit derjenigen im Perjodatgitter überein: Je ein  $\text{K}^+$  liegt in der Mitte zwischen zwei Tetraedern auf den P—P-Zentralen in der  $c$ -Richtung.

Zwischen den beiden Strukturen besteht allerdings ein, für gewisse physikalische Eigenschaften bedeutungsvoller Unterschied.  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  ist im Gegensatz zum  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  zentrosymmetrisch gebaut und deshalb z. B. nicht piezoelektrisch erregbar. Dagegen sind auf Grund der weitgehenden Ähnlichkeit der beiden Strukturen auch im Ammoniumperjodat dielektrische Anomalien zu erwarten.

Schon STEPHENSON<sup>23)</sup> fand qualitativ Maxima der spezifischen Wärme bei  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  ( $254^\circ\text{K}$ ) und  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  ( $226^\circ\text{K}$ ) und vermutete in diesen Temperaturen seignette-elektrische Curiepunkte.

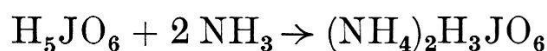
Auch die in der vorliegenden Arbeit ausgeführten Untersuchungen beschränken sich auf die relativ gut kristallisierbaren Vertreter der Trihydrogenperjodate, nämlich  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  und insbesondere  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6^*$ ). Von Interesse ist dabei vor allem der Temperaturverlauf der  $DK$  sowie derjenige der Molwärmen in den Umwandlungsgebieten. Das Ammoniumsalz wird auch röntgenographisch auf eine eventuell vorhandene Strukturänderung hin untersucht.

## II. Experimentelles.

### 1. Darstellung der Perjodate und Zucht von Kristallen.

#### Ammoniumperjodat.

Bildungsweise und chemische Eigenschaften dieses Salzes wurden hauptsächlich von RAMMELSBURG<sup>24)</sup>, ROSENHEIM und LOEWENTHAL<sup>25)</sup> untersucht. Es kristallisiert aus Perjodsäurelösungen, die Ammoniak im Überschuss enthalten:



Aus sauren Lösungen wird dagegen das tetragonale  $\text{NH}_4\text{JO}_4$  erhalten.

$(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  kristallisiert nach EAKLE<sup>26)</sup> rhomboedrisch paromorph ( $C_{3i}$ ), hat eine Dichte von  $\varrho = 3,0$  und zeigt schwach positive Doppelbrechung.

An der Luft verwittern die Kristalle langsam nach folgendem Prozess:



wobei das  $\text{NH}_4\text{JO}_4$  als weisser Oberflächenbelag auftritt. Durch Erwärmen wird diese Reaktion beschleunigt, und bei  $170^\circ\text{C}$  detoniert die Verbindung unter Zerfall in  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{N}_2$ ,  $\text{O}_2$  und  $\text{J}_2$ .

Für die Kristallzucht war es wünschenswert, die Löslichkeit des Salzes zu kennen. Da diesbezügliche Daten in der Literatur vollständig fehlen, wurden sie in Funktion des Ammoniaküberschusses der Lösung und ihrer Temperatur bestimmt. In Fig. 8 sind vier Isothermen wiedergegeben.

\*) Über eine  $DK$ -Messung an  $\text{Na}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ -Pulver vgl. <sup>29)</sup>.

Da  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ , besonders bei hohen  $\text{NH}_3$ -Konzentrationen nur wenig löslich ist, lassen sich Kristalle am günstigsten durch isothermes Verdunsten des Lösungsmittels züchten. Dabei muss aber darauf geachtet werden, dass die Lösung nicht an Ammoniak verarmt, weil dieser die Ausbildung der Kristalle weitgehend beeinflusst. Es wurde deshalb eine geschlossene Anordnung verwendet, wie sie in Fig. 9 schematisch dargestellt ist.

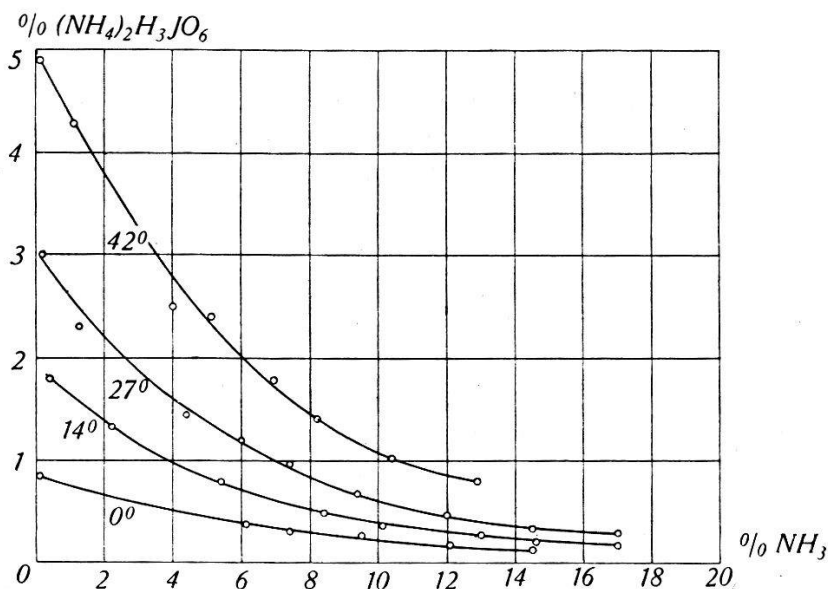


Fig. 8.

Löslichkeit von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ .

Unter einer Glasglocke befindet sich einerseits die gesättigte Lösung, andererseits festes Kaliumhydroxyd als wasserentziehendes Mittel. Die Verdunstungsgeschwindigkeit kann durch den von aussen drehbaren Deckel beliebig reguliert werden. Eine Kapillare gestattet den Druckausgleich mit der Umgebung. Die ganze Anordnung steht in einem Luftthermostaten, der die Temperatur auf  $\pm 0,3^\circ$  stabilisiert.

Über die Kristallausbildung ergab sich nach einigen Vorversuchen folgendes:

Das geeignete Temperaturgebiet für die Zucht grosser Einkristalle liegt zwischen  $20^\circ$  und  $35^\circ$ . Für den Ammoniakgehalt erwies sich ein Überschuss von 2 bis 4% als günstiges Intervall. Bei noch kleineren  $\text{NH}_3$ -Konzentrationen hat man den Vorteil grösserer Löslichkeit, doch zeigte sich, dass Kristalle, die unterhalb 1%  $\text{NH}_3$  erhalten wurden, nicht mehr genau die stöchiometrische Zusammensetzung besitzen, sondern durchwegs einen geringen Überschuss an Perjodsäure enthalten. Sie sind zudem stets mehr oder weniger stark gelb gefärbt, unterscheiden sich aber im Habitus in keiner

Weise von denen des reinen  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ . Zwischen 3 und 4%  $\text{NH}_3$ -Überschuss der Lösung liessen sich dagegen vollständig klare und farblose Kristalle gewinnen, deren  $\text{JO}_6$ -Gehalt dem theoretischen Wert genau entsprach und an denen deshalb sämtliche Messungen vorgenommen wurden.

Unter den beschriebenen Bedingungen entstehen stets Platten  $\perp$  zu  $c$  (vgl. Fig. 11a). Ihre Gestalt hängt im wesentlichen von derjenigen der angesetzten Keime ab. Isometrischere Kristalle erhält man vor allem aus stark  $\text{NH}_3$ -haltigen Lösungen (5–8%), doch erreichen sie kaum Durchmesser über 5 mm, ohne trüb weiterzuwachsen.

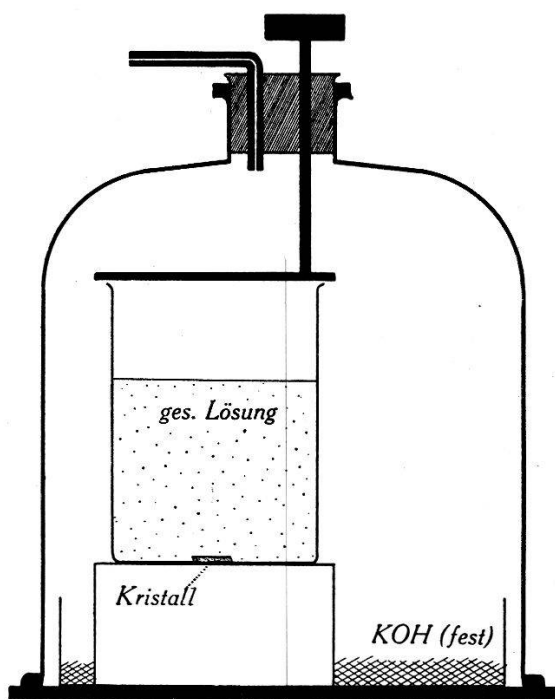


Fig. 9.

Da Ammoniumperjodat ein starkes Oxydationsmittel ist und sich deshalb bei Anwesenheit von oxydablen Substanzen zersetzt, wurde das zur Herstellung der Lösungen verwendete Wasser vorher über  $\text{KMnO}_4$  destilliert.

Die Kristallzucht gestaltete sich schliesslich wie folgt:

An Hand der Löslichkeitskurven wurde aus Perjodsäure und Ammoniak eine, für die Zuchttemperatur um ca. 1% übersättigte Lösung von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  mit dem gewünschten  $\text{NH}_3$ -Überschuss (3–4%) hergestellt. Im Thermostaten schied sich aus dieser Lösung das überschüssige Salz im Verlaufe einiger Tage als klare Kristallplättchen ab, die als Keime verwendet werden konnten. Die abgossene, erwärmte und klarfiltrierte Lösung wurde dann mit dem Keim im beschriebenen Apparat zur Weiterzucht angesetzt.

Das Wachstum durfte, um die Entstehung von Konglomeraten zu vermeiden nur sehr langsam erfolgen. Der grösste, in Fig. 11 dargestellte Kristall beanspruchte beispielsweise fünf Monate Wachstumszeit.

Um eine Verwitterung der Kristalle zu verhindern, wurden sie in einer trockenen,  $\text{NH}_3$ -haltigen Atmosphäre aufbewahrt.

### Silberperjodat.

Über dieses, noch sehr wenig untersuchte Salz werden von RAMMELSBERG und KIMMINS<sup>27)</sup> einige Angaben gemacht. Es bildet sich beim Ausfällen einer salpetersauren Silbernitratlösung mit Perjodsäure als grünlichgelber Niederschlag, der sich aus verdünnter Salpetersäure umkristallisieren lässt.

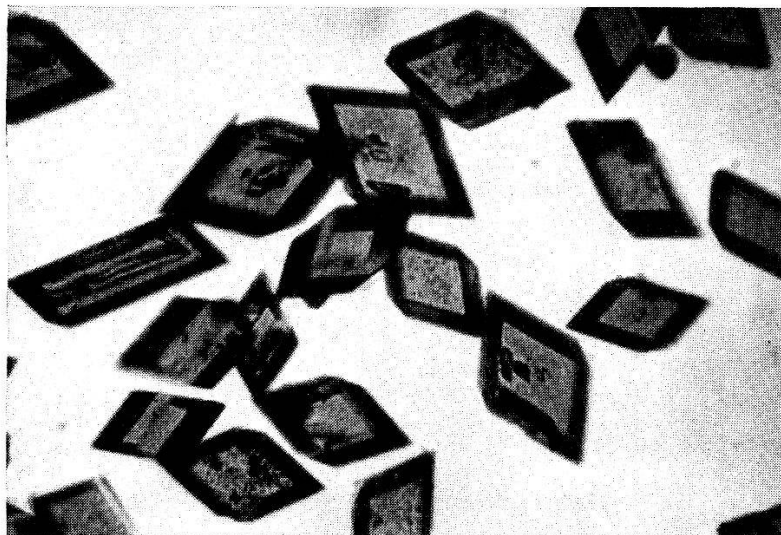


Fig. 10.

Zur Darstellung wurde eine 10%ige Lösung von  $\text{AgNO}_3$  in 3%iger Salpetersäure zur wässrigen Lösung einer äquivalenten Menge Perjodsäure  $\text{H}_5\text{JO}_6$  gegeben, wobei das  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  als gelber, kristalliner Niederschlag ausfiel. Das Umkristallisieren geschah aus 3%iger Salpetersäure (15 g pro Liter). Es zeigte sich, dass nur dann das gewünschte Produkt entsteht, wenn die Abscheidung unterhalb  $50^\circ$  einsetzt. Aus heisseren Lösungen fällt ein dunkelrotbraunes Salz aus, bei dem es sich um die wasserärmere Form  $\text{Ag}_2\text{HJO}_5$  handeln dürfte. Durch rasches Abkühlen gelang es jedoch ohne weiteres, ausschliesslich  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  als gelbe, isometrische Rhomboederchen von ca. 0,5 mm Durchmesser zu gewinnen, wie sie Fig. 10 in 15facher Vergrösserung wiedergibt.



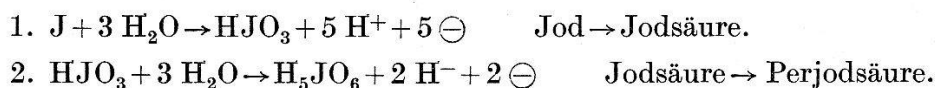
Die jodometrische Bestimmung ergab einen  $\text{JO}_6^{5-}$ -Gehalt von 100,7% der Theorie, womit die Identität mit dem gewünschten Salz sichergestellt ist. Seiner Lichtempfindlichkeit wegen wurde es im Dunkeln aufbewahrt.

Versuche, grössere Einkristalle von Silberperjodat zu züchten, führten zu keinem positiven Resultat. Das Haupthindernis bildete dabei die Schwerlöslichkeit des Salzes, die eine sehr lange Wachstumszeit zur Folge hätte.

#### Anhang: Darstellung von Perjodsäure.

Die für die Herstellung der Perjodate erforderliche Perjodsäure wurde elektrolytisch durch anodische Oxydation von Jod nach dem Verfahren von WILLARD und RALSTON<sup>28)</sup> gewonnen.

Die Reaktion im Anodenraum erfolgt in zwei getrennten Stufen mit folgender Bilanz:



Beide Oxydationen wurden im gleichen Elektrolyseur unmittelbar nacheinander ausgeführt. Als Anode diente für die erste Teilreaktion ein Platinnetz; Anodenelektrolyt war 0,7-n. Salzsäure, in der das pulverisierte Jod durch intensives Rühren aufgewirbelt wurde. Für die Oxydation der Jodsäure (Stufe 2) musste die Platinanode durch ein wassergekühltes Bleirohr mit einem Überzug von Bleisuperoxyd ersetzt werden. Der Anodenelektrolyt bestand jetzt aus einer 50%igen, wässrigen Lösung von Jodsäure. Ein poröser Tonzylinder trennte den Anoden- vom Kathodenraum, der für beide Stufen 2 normale Schwefelsäure als Elektrolyt und eine wassergekühlte Bleischlange als Kathode enthielt.

Nach den obigen Gleichungen erfordert die Darstellung von 1 Mol  $\text{H}_5\text{JO}_6$  (228 g) aus einem g-Äquivalent Jod (127 g) eine Elektrizitätsmenge von 7 F oder 187,5 Amp/h. Praktisch wurde wesentlich mehr benötigt, denn die Stromausbeute betrug für die erste Stufe 92% und für die zweite nur 60%. Als Nebenreaktion tritt hier hauptsächlich die Bildung von Ozon auf.

Die rohe, wässrige Lösung von Perjodsäure wurde durch ein Glasfilter vom suspendierten Bleisuperoxyd abfiltriert, im Vakuum zur Trockene eingedampft und zweimal aus heisser, konzentrierter Salpetersäure umkristallisiert. Das so gereinigte, in weissen, monoklinen Prismen kristallisierende Produkt wurde schliesslich im Vakuumexsiccator über festem Kaliumhydroxyd getrocknet und zugleich von anhaftender Salpetersäure befreit.

Die Ausbeute an Perjodsäure, berechnet auf das verwendete Jod betrug im besten Fall 71%. Allerdings konnten aus den Mutterlaugen noch beträchtliche Mengen als schwerlösliches Natriumperjodat abgeschieden werden.

Die jodometrische Bestimmung der Perjodsäure ergab einen Gehalt von 99,5%  $\text{H}_5\text{JO}_6$ .



## 2. Dielektrische Messungen.

### Verfahren und Apparat.

Enthält ein Plattenkondensator (Elektrodenfläche  $F$ , Abstand  $d$ ) die zu untersuchende Substanz als Dielektrikum, so ergibt sich ihre  $DK$   $\varepsilon$  bei Anwendung der Kirchhoff'schen Formel für die Kapazität eines einseitig geerdeten Kreisplattenkondensators mit unendlich dünnen Elektroden zu:

$$\varepsilon = C_{\varepsilon} \cdot \frac{4\pi d}{F} - \frac{d}{\sqrt{\pi F}} \left[ \ln 16 \frac{\sqrt{\pi F}}{d} + 1 \right]$$

$C_{\varepsilon}$  ist die gemessene Kapazität in cm.

In unserm Fall braucht aber nur der erste Term, also die übliche Näherung für den Plattenkondensator berücksichtigt zu werden. Die Vernachlässigung des Korrekturgliedes, das von der Feldstreuung an den Elektrodenrändern herrührt, ist deshalb gestattet, weil es sich in den vorliegenden Messungen um relativ hohe  $DK$ -Werte ( $\varepsilon > 10$ ) handelt, die durch den zweiten Term bei den verwendeten Kristalldimensionen nur um 0,2 erniedrigt werden.

Die für die Kapazitätsmessungen verwendete elektrische Anordnung ist bereits von BUSCH<sup>11)</sup> ausführlich beschrieben worden und bestand aus Tonfrequenzgenerator, Verstärker, Übertrager, Messbrücke mit Tonfrequenzvoltmeter und Indikatorverstärker. Der Messbereich der Brücke betrug 450 cm bei einer Ablesegenauigkeit von 0,3 cm und einer Eichgenauigkeit von  $\pm 1$  cm.

Der Thermostat bestand im wesentlichen aus zwei Dewargefässen, deren äusseres ein Kohlensäure-Alkohol-Gemisch enthielt. Das innere, aus Neusilber, war zwecks Anpassung der Wärmeableitung evakuierbar und enthielt als stabilisiertes Temperaturbad ein Petroleum-Benzingemisch. Die Heizung erfolgte durch eine elektrische Heizspirale, für den raschen Temperatúrausgleich sorgte ein kräftiges Rührwerk.

Die Stabilisierung der Temperatur auf  $1/30^{\circ}$  geschah automatisch über eine Toulonschaltung<sup>12)</sup>, die durch ein fünffaches Cu-Konstantan-Thermoelement gesteuert wurde.

Der Messtopf aus Kupfer war so konstruiert, dass er die gleichzeitige Messung von zwei Kristallen gestattete. Die Messungen sind so weniger zeitraubend und lassen zudem einen exakteren Vergleich zu. Eine Wasserstoff-Füllung gewährleistete einen raschen Temperatúrausgleich im Innern des Topfes.

Die Temperaturmessung erfolgte durch Kompensation der Thermospannung eines Cu-Konstantan-Thermoelements mit einer Lötstelle in unmittelbarer Nähe der Kristalle, der andern in schmelzendem Eis. Als Nullinstrument diente ein Galvanometer mit einer Empfindlichkeit von  $10^{-8}$  Amp/mm · m, das Temperaturunterschiede von  $\frac{1}{20}^{\circ}$  noch festzustellen gestattete.

### Messungen und Resultate.

#### Ammoniumperjodat.

Die zur Messung verwendeten Kristalle hatten eine Oberfläche von 0,7 bis 1,5 cm<sup>2</sup> bei einer Dicke von 0,5 bis 1 mm und waren vollständig klar und farblos.

Plättchen  $\perp$  zu  $c$  standen als Wachstumsform direkt zur Verfügung und wurden nur noch so geschliffen, dass ihre Dimensionen genau ausgemessen werden konnten.

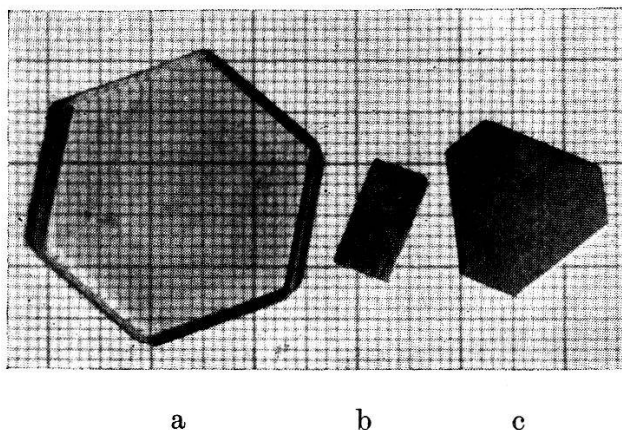


Fig. 11.

Plättchen  $\perp$  zu  $a$  wurden durch Aussägen mit einer dünnen Kupferlamelle und feinstem Karborundpulver hergestellt. Da ihre Oberfläche, der geringen Dicke der Kristalle (1,5 mm) wegen, für die  $DK$ -Messung zu klein war, wurden fünf solcher Plättchen mit einem Celluloidkitt möglichst lückenlos zusammengeklebt (vgl. Fig. 11b).

Als Elektroden dienten ausschliesslich im Vakuum aufgedampfte Goldschichten.

Fig. 11a zeigt einen grossen  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  Kristall, 11b und c sind zwei messbereite Kristallkondensatoren,  $b: \perp$  zu  $a$ ,  $c: \perp$  zu  $c$ .

Messpunkte zwischen  $-180^{\circ}$  und  $-50^{\circ}$  wurden bei langsam ansteigender Temperatur gewonnen, da hier die Temperaturab-

hängigkeit der  $DK$  relativ gering ist. Von  $-50^\circ$  bis Zimmertemperatur wurde mit der Toulonschaltung stabilisiert. Die Einstellung des Temperaturgleichgewichts auf  $1/10^\circ$  im Innern des Topfes dauerte ungefähr 20 Minuten und konnte im Umwandlungsgebiet durch die Konstanz der  $DK$  genau festgestellt werden. Die Messungen erfolgten bei jedem Kristall bei steigender und fallender Temperatur, um eventuell vorhandene Hysterese-Erscheinungen nachweisen zu können. Die Frequenz betrug bei allen Messungen 1000 Hz.

Der Temperaturverlauf der  $DK$  nach beiden Hauptrichtungen ist in Fig. 12 und 13 wiedergegeben. Die in einer früheren Mit-

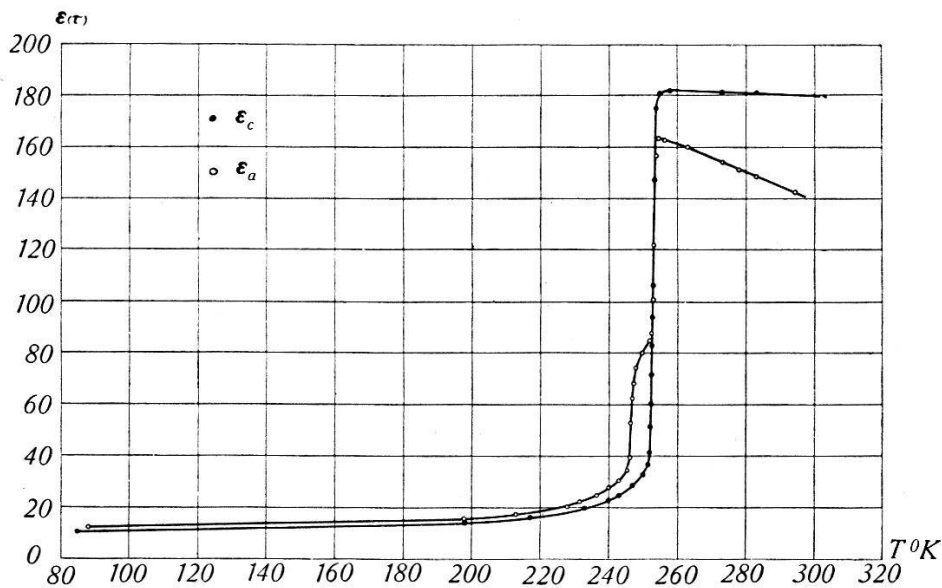


Fig. 12.

Temperaturverlauf der  $DK$  von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ .

teilung<sup>29)</sup> publizierte Messung von  $\epsilon_a$  ist als überholt zu betrachten, da damals nur sehr kleine und unvollkommene Kristallplättchen zur Verfügung standen.

Eine Temperaturhysterese, etwa ähnlich wie sie bei der Umwandlung von  $\text{NH}_4\text{Cl}$  (vgl. Fig. 2) auftritt, ist nicht vorhanden oder erstreckt sich über ein kleineres Intervall als  $0,2^\circ$ .

*Feldabhängigkeit:* Der Niederfrequenzverstärker am Eingang zur Messbrücke gestattete alle Spannungen von 0 bis 300 Volt an den Kristall zu legen. Für ein 1 mm dickes Plättchen entspricht dies einer maximalen äussern Feldstärke von 4200 V/cm. Bis zu diesem Wert erwies sich die  $DK$  nach beiden Hauptrichtungen im ganzen untersuchten Temperaturgebiet als feldunabhängig. Für höhere Felder wurde die Polarisation in der  $c$ -Richtung als Funk-

tion der angelegten Spannung mit der Braun'schen Röhre verfolgt in einer von SAWYER und TOWER angegebenen Schaltung<sup>30</sup>). Der Kristall lag hierbei in Paraffinöl, um ein Überschlagen an den Rändern zu verhindern. Bis zur Durchbruchfeldstärke von 40 000 V/cm war aber auch hier die Charakteristik linear.

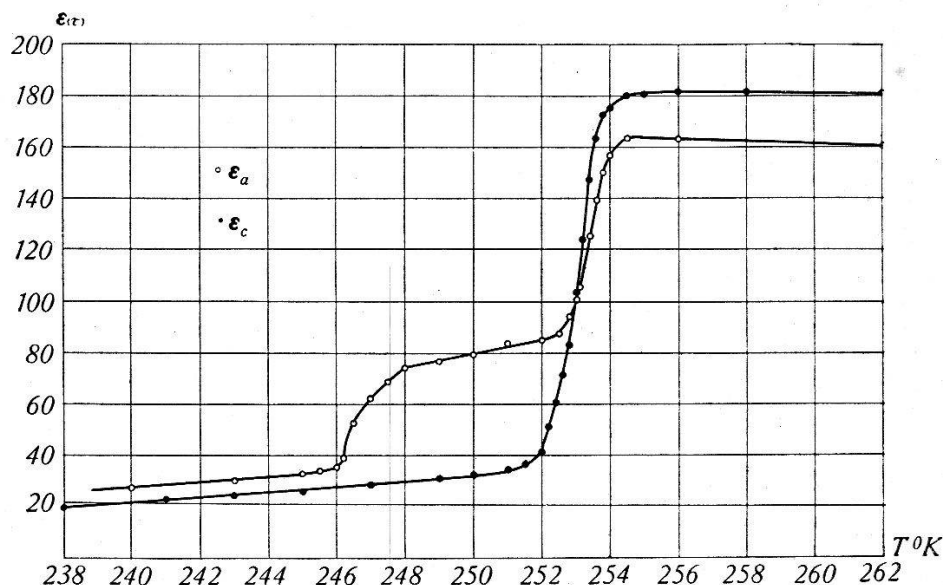


Fig. 13.

Temperaturverlauf der  $DK$  von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ .

*Frequenzabhängigkeit:* Bei einer Frequenz von  $15 \cdot 10^6$  Hz ergab sich nach der Resonanzmethode für die  $DK$  in der  $c$ -Richtung derselbe Temperaturverlauf wie mit  $10^3$  Hz, bei Abweichungen innerhalb von  $\pm 5\%$ .

#### Silberperjodat.

Dieses Salz konnte nur in Pulverform untersucht werden. Es wurde zu diesen Zweck im Mörser fein zerrieben und in einer Stahlform unter einem Druck von  $4000 \text{ kg}^*/\text{cm}^2$  zu Plättchen von 1 mm Dicke und  $1 \text{ cm}^2$  Fläche gepresst. Als Elektroden dienten aufgespreste Zinnfolien.

Zum Vergleich wurde ein analoger Pulverkondensator aus Ammoniumperjodat hergestellt, dessen Dielektrikum in bezug auf den Einkristall eine relative Dichte von  $\frac{\epsilon_p}{\epsilon_k} = 0,96$  aufwies.

Die Messung erfolgte für beide Substanzen gleichzeitig bei langsam ansteigender Temperatur.

Das Ergebnis, in Fig. 14 dargestellt, ist hier natürlich ein mehr qualitatives. Immerhin lässt sich sagen, dass  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  ungefähr

halb so stark polarisierbar ist wie das Ammoniumsalz. Im Gegensatz zu diesem erstreckt sich hier aber der Abfall über ein Temperaturgebiet von  $30^\circ$ , während sich die Umwandlung bei  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  innerhalb von  $10^\circ$  vollzieht.

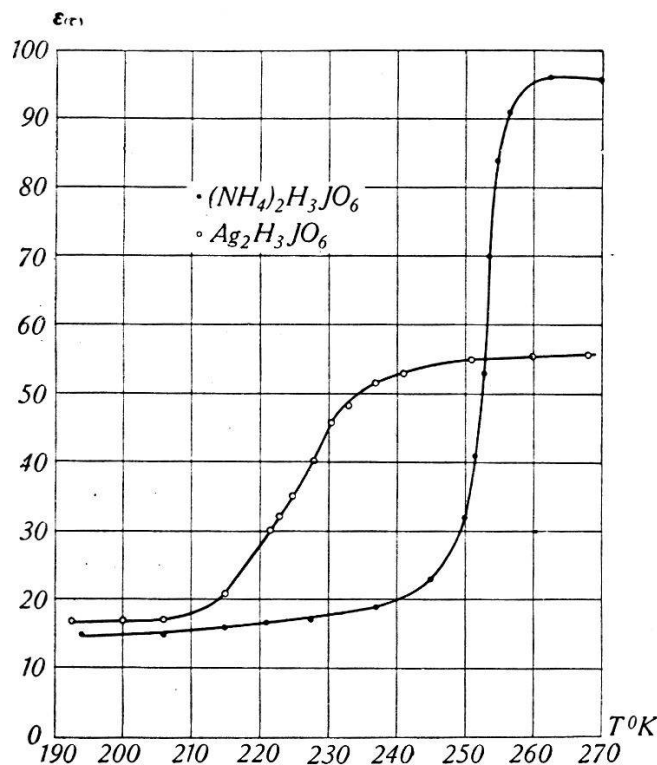


Fig. 14.

Temperaturverlauf der  $DK$  von  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  und  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  (Pulver).

### 3. Messung der Molwärmen.

#### Verfahren und Apparatur.

Die Bestimmung der Molwärmen in den Umwandlungsgebieten von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  und  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$  erfolgte in einem Vakuum-Strahlungskalorimeter. Der Substanz wird hierbei laufend Wärme durch Strahlung zugeführt. Ist die sekundlich übergehende Wärmemenge bekannt, so lässt sich aus dem zeitlichen Verlauf der Temperatur des Stoffes seine spezifische Wärme in jedem Punkt des durchlaufenen Intervalls angeben. Auch der gesamte, anomale Wärmeverbrauch bei der Umwandlung kann in einfacher Weise aus der zeitlichen Temperaturzunahme bestimmt werden. Das Verfahren ist dasselbe, wie es schon von BANTLE<sup>12)</sup> für analoge Messungen an den Seignette-Elektrika verwendet wurde.

Das Kalorimeter ist in Fig. 15 dargestellt. Die pulverförmige Messsubstanz befindet sich in einem aussen vernickelten Kupfer-

behälter, der, an dünnen Fäden aufgehängt, den innersten Teil des Kalorimeters bildet. Einige eingelötete Kupferdrähte sorgen für einen möglichst raschen Temperatenausgleich im Innern der Substanz. Der Messbehälter hängt konzentrisch in einem Kupferzylinder, der eine elektrische Heizwicklung von  $150\ \Omega$  trägt. Die ganze Anordnung ist in einen evakuierbaren Messingtopf eingeschlossen.

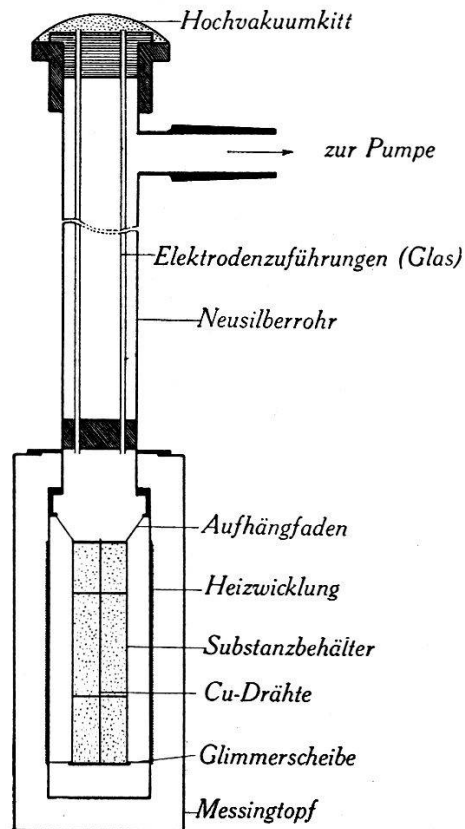


Fig. 15.

Für die Messungen wird der Topf in ein Kältebad gebracht und nach Abkühlung der Substanz auf die gewünschte Temperatur möglichst gut evakuiert ( $10^{-4}$  Torr.). Zwischen Heizzyylinder und Substanzbehälter wird nun eine bestimmte Temperaturdifferenz erzeugt, die über die ganze Messreihe konstant bleiben muss. Aus der zeitlichen Temperaturänderung der Substanz bestimmt sich ihre spezifische Wärme wie folgt:

Die bei der Temperatur  $T$  sekundlich übergehende Wärmemenge  $\frac{dQ}{dt}$  ist für eine bestimmte Versuchsanordnung konstant. Für verschiedene Versuchsreihen müssen also folgende Bedingungen erfüllt sein: Gleiche geometrische Anordnung, gleiche Temperaturdifferenz, gleiches Vakuum und gleiche Oberflächen der Substanzbehälter.



Enthält das Kupfergefäß der Masse  $m'_{\text{Cu}}$   $m$  Gramm der zu untersuchenden Substanz mit der spezifischen Wärme  $c$ , so gilt:

$$\frac{dQ}{dt} = (m'_{\text{Cu}} \cdot c_{\text{Cu}} + m \cdot c) \cdot \frac{dT}{dt}. \quad (2)$$

Wird der Versuch bei derselben Temperatur mit  $m_{\text{Cu}}$  Gramm Kupfer als Messsubstanz (bekannte spezifische Wärme  $c_{\text{Cu}}$ ) ausgeführt, so erhält man analog:

$$\frac{dQ}{dt} = m_{\text{Cu}} \cdot c_{\text{Cu}} \cdot \left( \frac{dT}{dt} \right)_{\text{Cu}}. \quad (3)$$

Aus (2) und (3) ergibt sich für die gesuchte spezifische Wärme  $c$  bei der Temperatur  $T$  in cal/g, Grad:

$$c(T) = \frac{m_{\text{Cu}} \cdot c_{\text{Cu}}}{m} \cdot \frac{\left( \frac{dT}{dt} \right)_{\text{Cu}}}{\left( \frac{dT}{dt} \right)} - \frac{m'_{\text{Cu}} \cdot c_{\text{Cu}}}{m}. \quad (4)$$

Der gesamte, anomale Wärmeverbrauch in cal/g im Umwandlungsintervall  $\Delta T = T_1 - T_2$ ,

$$\Delta Q = \int_{T_2}^{T_1} \Delta c \cdot dT$$

lässt sich auf folgende Weise berechnen:

Für das Umwandlungsgebiet  $\Delta T$  kann eine mittlere, sekundlich eingestrahlte Wärmemenge angegeben werden, die einen konstanten Wert besitzt, wenn die oben erörterten Bedingungen für die Versuchsanordnung erfüllt sind. Es gilt demnach:

$$\frac{\Delta T \cdot m_{\text{Cu}} \cdot \bar{c}_{\text{Cu}}}{\Delta t_{\text{Cu}}} = \frac{\Delta T (m'_{\text{Cu}} \cdot \bar{c}_{\text{Cu}} + m \cdot \bar{c}) + \Delta Q \cdot m}{\Delta t} \quad (5)$$

Es bedeuten:  $\bar{c}_{\text{Cu}}$  = mittlere spezifische Wärme von Cu zwischen  $T_1$  und  $T_2$ .

$\bar{c}$  = Mittelwert der zwischen  $T_1$  und  $T_2$  interpolierten, normalen spezifischen Wärme der Substanz.

$\Delta t$  = Gesamtzeit, welche die Erwärmung der Substanz über das Intervall  $\Delta T$  erfordert.

$\Delta t_{\text{Cu}}$  = entsprechend für den Versuch mit Cu.

Aus (5) folgt für den anomalen Wärmeverbrauch in cal/g:

$$\Delta Q = \frac{\Delta T \cdot \Delta t}{m} \left[ \frac{m_{\text{Cu}} \cdot \bar{c}_{\text{Cu}}}{\Delta t_{\text{Cu}}} - \frac{m'_{\text{Cu}} \cdot \bar{c}_{\text{Cu}} + m \cdot \bar{c}}{\Delta t} \right]. \quad (6)$$

Als Kältebad für das Kalorimeter diente ein  $\text{CO}_2$ -Alkoholgemisch ( $-78^\circ$ ). Das Vakuum von ungefähr  $10^{-4}$  Torr. wurde durch eine rotierende Ölpumpe und eine zweistufige Quecksilberdampf-

pumpe erzeugt und mit einem Pirani-Manometer kontrolliert. Die aus der Temperaturdifferenz zwischen Messgefäß und Heizzylinder resultierende Thermospannung konnte über eine Toulonschaltung<sup>12)</sup> auf  $7 \cdot 10^{-4}$  mV, entsprechend  $1/50^\circ$  stabilisiert werden, was bei der meist verwendeten Temperaturdifferenz von  $20^\circ$  einer relativen Genauigkeit von 0,1% entspricht. Die Temperaturmessung geschah mit einer Empfindlichkeit von  $0,005^\circ$  durch Kompensation der Spannung eines Cu-Konstantan-Thermoelements mit einer Lötstelle am Messtopf, der andern in schmelzendem Eis. Bei einer Temperaturdifferenz von  $20^\circ$  erwärmte sich die Substanz um  $1/50$  bis  $1/10^\circ$  pro Minute.

### Messresultate.

#### Ammoniumperjodat.

Die untersuchte Probe bestand aus pulverisierten Einkristallen verschiedener Zuchten (20,58 g).

Der zeitliche Verlauf der Erwärmung liess sich an verschiedenen Messreihen sehr gut reproduzieren. Die Zeit  $\Delta t$ , die zum Durchlaufen des Umwandlungsintervalls  $\Delta T$  erforderlich war, zeigte Schwankungen innerhalb von 2% (6 Min. auf 5 Std.). Bei den Steigungsmassen  $\frac{dT}{dt}$ , betrug der maximale Fehler  $\pm 2\%$ .

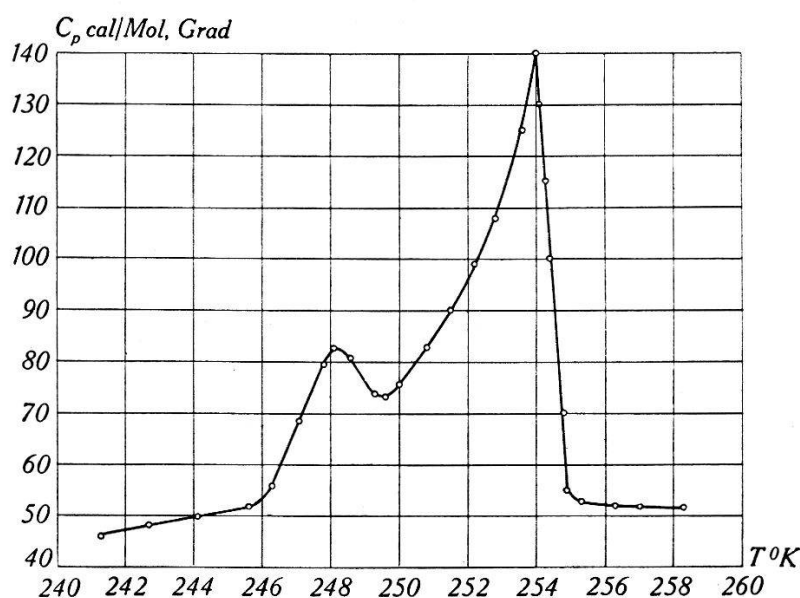


Fig. 16.

Temperaturverlauf der Molwärme von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ .

Um das, durch ungenügende Wärmeleitung verursachte Nachhinken der Temperatur in der Substanz hinter der am Behälter

gemessenen zu eliminieren, wurden auch entsprechende Abkühlungskurven aufgenommen. Dabei war der Heizzylinder stets um  $20^\circ$  kälter als das Messgefäß.

Die aus Erwärmung und Abkühlung gewonnenen Molwärmen zeigten dann Übereinstimmung (auf  $\pm 4\%$ ), wenn sie um je  $0,7^\circ$  gegeneinander verschoben wurden. Um eine wirkliche thermische Hysterese kann es sich hier deshalb nicht handeln, weil sie im Temperaturverlauf der  $DK$  nicht auftritt.

In Fig. 16 ist der mittlere Verlauf der Molwärme von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  wiedergegeben.

Der anomale Wärmeverbrauch bei der Umwandlung beträgt nach Gl. (6)  $\Delta Q = 350 \text{ cal/Mol}$  und die damit verbundene Entropieänderung  $\Delta S = 1,40 \text{ cal/Mol, Grad}$ .

### Silberperjodat.

Es wurde dasselbe Kristallpulver verwendet, das schon zur Herstellung der Pulverkondensatoren diente.

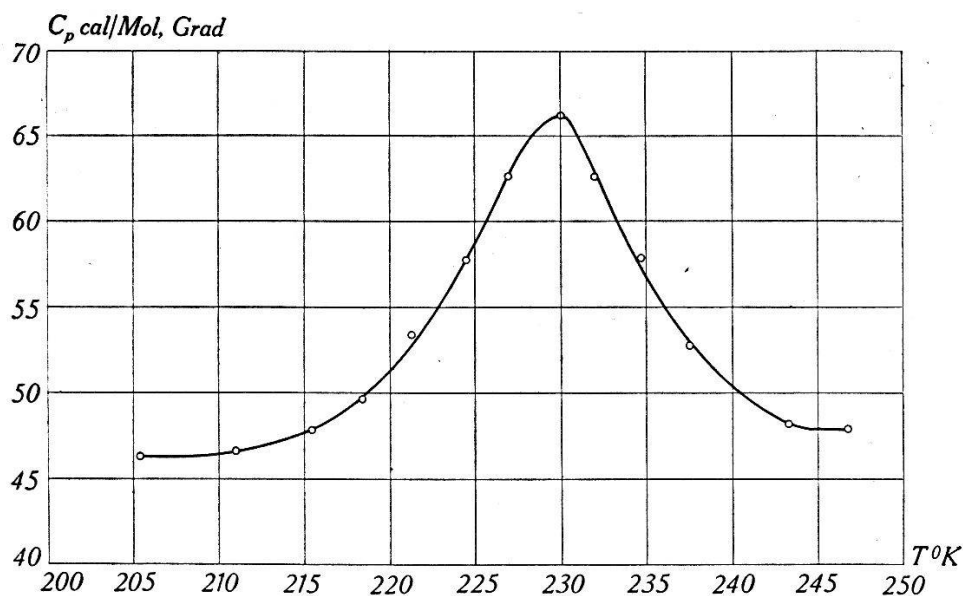


Fig. 17.

Temperaturverlauf der Molwärme von  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ .

Dem Molwärmeverlauf in Fig. 17 liegen nur Erwärmungskurven zugrunde, da die zeitliche Temperaturänderung hier kleiner war als beim Ammoniumsalz und die Umwandlung zudem viel flacher erfolgt als bei diesem.

Der anomale Wärmeverbrauch ergibt sich hier zu  $\Delta Q = 240 \text{ cal/Mol}$ , die Entropieänderung zu  $\Delta S = 0,96 \text{ cal/Mol, Grad}$ .

#### 4. Röntgenographische Untersuchung der Umwandlung in $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ .

$(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$ -Kristalle (auch  $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ ) erleiden beim beliebig schnellen Durchlaufen des Umwandlungsgebietes keine Zerstörung. Grosse strukturelle Änderungen sind deshalb zum vornherein nicht zu erwarten. Piezoelektrizität ist auch bei tiefen Temperaturen nicht nachweisbar, das Gitter bleibt demnach zentrosymmetrisch (im Gegensatz zu  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ).

Als Strahlungsquelle für die Röntgenaufnahmen diente eine Haddingröhre mit Cu-Antikathode.

Lauediagramme, aufgenommen bei  $-28^\circ$  und  $-12^\circ$ , zeigten keine Symmetrieunterschiede. Die Durchstrahlung erfolgte in der Richtung der dreizähligen Drehspiegelachse an einem 0,2 mm dicken Plättchen, das auf eine abkühlbare Blende gekittet war.

An Debye-Scherrer-Aufnahmen untersuchten wir ferner die relative Gitterausdehnung im Umwandlungsintervall. Es wurde hiezu eine, von PANKOW<sup>31)</sup> konstruierte Kamera verwendet, die in ein Alkohol- $\text{CO}_2$ -Gemisch von der gewünschten Temperatur eintauchte. Die Exposition erfolgte bei ruhendem Pulverstäbchen mit Cu- $\text{K}_\alpha$ -Strahlung. Die bei  $-35^\circ$  und  $-15^\circ$  aufgenommenen Diagramme liessen sich an Hand gewisser Einzelreflexe von grösseren Kriställchen sehr exakt vergleichen. Dabei konnten Verschiebungen nur bei grossen Glanzwinkeln  $\delta$  festgestellt werden. So ergab sich z. B. für  $\delta = 66^\circ$   $\Delta\delta = 0,1^\circ$ . Für die relative Ausdehnung erhält man damit:

$$\frac{\Delta a}{a} = \frac{\Delta \delta}{\text{tg } \delta} = 8 \cdot 10^{-4}.$$

Der sich daraus ergebende, lineare thermische Ausdehnungskoeffizient von  $\alpha = 4 \cdot 10^{-5}$  ist für einen Ionenkristall von durchaus normaler Grösse.

Eine Anomalie der Gitterausdehnung lässt sich auf diese Weise also nicht feststellen und ist deshalb sicher sehr klein. Im Gegensatz dazu findet man z. B. im  $\text{NH}_4\text{Cl}$ , das bei  $-30,8^\circ$  eine Umwandlung erleidet (vgl. Fig. 2) im Intervall von  $0,2^\circ$  eine Gitterausdehnung von  $\frac{\Delta a}{a} = 1,6 \cdot 10^{-3}$  <sup>32)</sup>, d. h. einen doppelt so grossen Wert wie wir für  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  im Intervall von  $20^\circ$  fanden.

### III. Diskussion.

#### *Vergleich mit $KH_2PO_4$ und seinen Isomorphen.*

Das dielektrische Verhalten der Perjodate erinnert den Erwartungen entsprechend, in mancher Hinsicht an dasjenige der vier  $KH_2PO_4$ -Isomorphen (in der Folge als  $XH_2YO_4$  bezeichnet mit  $X = K, NH_4$  und  $Y = P, As$ ).

Bei hohen Temperaturen besitzt  $(NH_4)_2H_3JO_6$  wie  $XH_2YO_4$  (vgl. Fig. 5) eine hohe, frequenz- und feldunabhängige Polarisierbarkeit, die mit steigender Temperatur langsam abnimmt.

Im  $XH_2YO_4$ -Gitter liess sich dabei die Anisotropie der  $DK$  ( $\epsilon_c < \epsilon_a$ ) durch eine Verschiebbarkeit der Protonen längs den O—O-Zentralen der H-Bindungen erklären. Auch die geringe Anisotropie ( $\epsilon_c > \epsilon_a$  im  $(NH_4)_2H_3JO_6$ , wo die H-Bindungen gegen die Ebene  $\perp$  zu  $c$  einen Winkel von  $34^\circ$  bilden, ist auf Grund dieser Vorstellung verständlich.

Die Umwandlung in Ammoniumperjodat ist derjenigen von  $NH_4H_2YO_4$  sehr ähnlich. In beiden Fällen äussert sie sich durch einen steilen Abfall der  $DK$ , während röntgenographisch keine Strukturänderung festgestellt werden kann. Einzig die Zerstörung, welche dabei die Kristalle von  $NH_4H_2YO_4$  erleiden, tritt im  $(NH_4)_2H_3JO_6$  nicht auf.

Bei der Umwandlung dieser Ammoniumsalze kann es sich nicht nur um einen Rotationsübergang des  $NH_4$ -Ions handeln; dazu ist der dielektrische Effekt viel zu ausgeprägt (vgl. S. 4). Dieser lässt sich am plausibelsten durch das „Einfrieren“ der Protonenbeweglichkeit auf den H-Bindungen deuten. Dabei ist es durchaus möglich, dass die Ammoniumumwandlung gleichzeitig stattfindet und sich am Mechanismus beteiligt. Jedenfalls existiert weder in  $(NH_4)_2H_3JO_6$  noch in  $NH_4H_2PO_4$  zwischen  $90^\circ$  und  $300^\circ K$  eine weitere Anomalie der spezifischen Wärme, durch die sich ein  $NH_4$ -Übergang ja äussern müsste.

Andererseits zeigt der flachere Abfall der  $DK$  in  $Ag_2H_3JO_6$ , dass das Einfrieren der Protonen auch selbständig erfolgen kann. Die hier auftretende Entropieänderung von  $\Delta S = 0,96$  ist um 0,44 kleiner als beim  $NH_4$ -Perjodat mit  $\Delta S = 1,40$  cal/Mol, Grad. Ob diese Differenz von einem parallel laufenden  $NH_4$ -Übergang im Ammoniumperjodat herrührt, lässt sich nicht beurteilen, da die Entropieänderung bei der Umwandlung anderer Ammoniumsalze<sup>33)</sup> sehr stark schwankt ( $NH_4F$ :  $\Delta S = 0,06$ ,  $NH_4NO_3$ :  $\Delta S = 2,4$  cal/Mol, Grad).

*Der Umwandlungsmechanismus.*

Der zweistufige Verlauf der Umwandlung in Ammoniumperjodat lässt sich strukturell auf folgende Weise deuten:

Zwischen den O—H . . . O-Dipolen eines bestimmten Gitterbereiches besteht sicher eine Kopplung, die bewirkt, dass sich verschiedene H-Konfigurationen energetisch unterscheiden.

Im  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  können wir am Verhalten der  $DK$  drei derartige Energiezustände erkennen:

Bei tiefen Temperaturen ist in keiner kristallographischen Richtung eine hohe Polarisierbarkeit vorhanden. Andererseits ist hier sicher die Protonenanordnung minimaler Energie realisiert. Die Dipole müssen dabei also gegenseitig so orientiert sein, dass sich ihre Momente nach allen Richtungen schon innerhalb sehr kleiner Bereiche kompensieren.

Bei  $246^\circ\text{K}$  beginnt ein steiler Anstieg der  $DK \epsilon_a$ , während  $\epsilon_c$  hier noch keine Abweichung vom normalen Verlauf zeigt. Die bei tiefen Temperaturen vorhandene Protonenanordnung kann also zunächst nur durch ein äusseres Feld nach  $a$  wesentlich beeinflusst werden. Das heisst wohl, dass die H-Konfiguration, welche eine Polarisierung nach  $a$  zur Folge hat, einem höhern Energiezustand entspricht, der bei dieser Temperatur angeregt wird.

Der dritten Energiestufe entspricht die Protonenausrichtung durch ein Feld nach  $c$ , wie der steile Anstieg von  $\epsilon_c$  zwischen  $252$  und  $254^\circ\text{K}$  zeigt. Im selben Intervall nimmt auch  $\epsilon_a$  nochmals stark zu, ein Hinweis darauf, dass die freie Beweglichkeit in der  $a$ -Achse mit einer solchen in der  $c$ -Richtung gekoppelt ist.

Die beiden Übergänge zwischen den drei Energiestufen sind, wie Fig. 16 zeigt, auch an den beiden gemessenen Maxima der Molwärme erkennbar.

Dass die Protonenausrichtung nach  $a$  energetisch günstiger ist als diejenige nach  $c$ , ergibt sich auch aus dem dielektrisch verschiedenen Verhalten der beiden Achsen oberhalb der Umwandlung (Fig. 12). Die  $DK \epsilon_a$  verläuft hier steiler als  $\epsilon_c$ , im Gegensatz zu den Seignette-Elektrika  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$ , wo wir aus dem umgekehrten Verhalten auf eine energetische Bevorzugung der Polarisierung nach  $c$  schliessen konnten.

Die Umwandlung in  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  ist, ganz ähnlich wie bei den Rotationsumwandlungen, mit einer Änderung des Ordnungszustandes verknüpft. Bei hohen Temperaturen sind ja mehr H-Konfigurationen erlaubt als bei tiefen, was einer grösseren Unordnung entspricht. Dass sich dabei der Übergang in einem relativ engen Temperaturintervall abspielt, könnte prinzipiell gleich begründet



werden, wie dies von SCHÄFER für die Rotationsumwandlungen geschah. Die O—H . . . O-Brücken liessen sich formal auch als gekoppelte Rotatoren mit nur zwei stabilen Einstellungen auffassen. Einen experimentellen Hinweis auf diese Analogie der beiden Umwandlungstypen bildet das in der Einleitung erwähnte dielektrische Verhalten vieler Dipolmolekulkristalle. So gleicht der Temperaturgang der  $DK$  bei HCl (Fig. 1) demjenigen von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  in der  $c$ -Richtung vollkommen. Tatsächlich sind es ja auch dort die verschiedenen Konfigurationen der H-Atome, die für die Umwandlung massgebend sind. Dabei könnten gewisse Übergänge anstatt durch Drehung der HCl-Moleküle auch durch Sprünge der H-Atome zwischen benachbarten Cl-Atomen stattfinden.

Andererseits sind die Vorstellungen, von denen wir ausgingen, um die Umwandlung in Ammoniumperjodat zu deuten, im wesentlichen auch dieselben, welche SLATER<sup>20)</sup> seiner Theorie über die Seignette-Elektrizität in  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  zugrunde legte. Der bedeutende Unterschied im Verhalten der beiden Stoffe ist nur dadurch bedingt, dass die Zuordnung der Energiestufen zu den verschiedenen H-Konfigurationen nicht dieselbe ist. So entspricht im  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  der tiefste Energiezustand, der sich am Curiepunkt einstellt, einer Protonenausrichtung nach  $c$ . Damit ist notwendig eine spontane, im Gegensatz zu  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  makroskopisch gerichtete Polarisierung verbunden, die sich durch ein nach  $c$  wirkendes äusseres Feld nach  $\pm c$  umklappen lässt. Wird dagegen ein Feld in der  $a$ -Richtung angelegt, so kann die Protonenanordnung infolge des starken innern Feldes überhaupt nicht beeinflusst werden, während dies oberhalb des Curiepunkts noch der Fall ist. Das Auftreten der spontanen Polarisierung in  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  äussert sich deshalb für ein Feld nach  $a$  genau gleich wie das unpolarisierte Einfrieren der O—H . . . O-Dipole in  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  für eine beliebige Feldrichtung; also einfach durch einen Abfall der  $DK$ . Der Vergleich von Fig. 6 und 12 zeigt diese Übereinstimmung sehr deutlich.

Die Umwandlung in den untersuchten Perjodaten, sowie diejenige von  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ ,  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{AsO}_4$ , kann also im Prinzip durch denselben Mechanismus erklärt werden, wie das Auftreten der Seignette-Elektrizität in  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{KH}_2\text{AsO}_4$ .

#### *Das Verhalten anderer Kristalle mit H-Bindungen.*

Abschliessend sei noch kurz die Frage diskutiert, wieso in vielen Festkörpern mit H-Bindungen weder eine hohe  $DK$  noch eine Umwandlung auftritt. Zu diesen Stoffen gehören die primären Phosphate  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{TiH}_2\text{PO}_4$ , die nicht isomorph sind zu

$\text{KH}_2\text{PO}_4$ , ferner Natriumbicarbonat  $\text{NaHCO}_3^*$ , Diaspor  $\text{AlHO}_2^*$  und Oxalsäuredihydrat  $(\text{COOH})_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}^*$ . Alle diese Stoffe zeigen, wie wir durch *DK*-Messungen (\* an Einkristallen) zwischen 90 und 320° K feststellen konnten eine geringe Polarisierbarkeit, die mit steigender Temperatur meist etwas zunimmt. In  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$  und  $\text{TiH}_2\text{PO}_4$  ist die Existenz von H-Bindungen zum mindesten wahrscheinlich, während sie in  $\text{NaHCO}_3$ <sup>34)</sup>,  $\text{AlHO}_2$ <sup>35)</sup> und  $(\text{COOH})_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ <sup>36)</sup> durch die Strukturanalysen bestätigt wurde. Der Gitterbau dieser Substanzen unterscheidet sich aber viel stärker von der  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ -Struktur als derjenige des Ammoniumperjodats.

Vorausgesetzt, dass die H-Bindungen hier ebenfalls zwei Potentialminima aufweisen, muss angenommen werden, dass eine Beeinflussung der Protonenanordnung durch ein äusseres Feld im untersuchten Temperaturgebiet energetisch ausgeschlossen ist. Dieser Zustand entspricht also grundsätzlich dem von  $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{JO}_6$  weit unterhalb des Umwandlungsgebietes, wo die *DK* mit steigender Temperatur auch nur langsam zunimmt.

Das durchaus normale Verhalten der erwähnten Stoffe zeigt, dass die Anwesenheit von H-Bindungen für das Auftreten dielektrischer Anomalien nicht hinreichend ist. Vielmehr muss die jeweils vorliegende Struktur die Voraussetzung erfüllen, dass die, durch ein äusseres Feld angestrebte H-Konfiguration einen Energiezustand darstellt, der noch unterhalb der Beständigkeitsgrenze des betreffenden Gitters angeregt wird.

Meinem verehrten Lehrer, Herrn Prof. Dr. P. SCHERRER, möchte ich für die Anregung zu dieser Arbeit und sein grosses Interesse am Fortgang derselben meinen herzlichsten Dank aussprechen, ebenso den Herren Pd. Dr. G. BUSCH und Dr. W. BANTLE für viele wertvolle Ratschläge. Dem Jubiläumsfonds E.T.H. danke ich für die Überlassung von Mitteln für Apparate.

Zürich, Physikalisches Institut der E.T.H.

#### Literaturverzeichnis.

- 1) A. EUCKEN, Lehrbuch der chem. Physik II, 82 (1943).
- 2) A. EUCKEN, W. GÜTTNER, Gött. Nachr. Math.-Phys. Kl. Fachgr. II, 157 (1936).
- 3) A. EUCKEN, Z. f. El.-Chem. 45, 126 (1939).
- 4) L. PAULING, Phys. Rev. 36, 430 (1930).
- 5) K. SCHÄFER, Z. phys. Chem. B 44, 127 (1939).
- 6) C. P. SMYTH & C. S. HITCHCOCK, Jour. Am. Chem. Soc. 54, 4631 (1932).
- 7) M. R. LION, Ann. de Phys. 17, 324 (1942).
- 8) J. H. BRUCE, Trans. Farad. Soc. 35, 706 (1939).

- <sup>9)</sup> P. DINICHERT, H.P.A. **17**, 401 (1944).
  - <sup>10)</sup> R. JAEGER, Ann. der Physik **53**, 409 (1917).
  - <sup>11)</sup> G. BUSCH, H.P.A. **11**, 269 (1938).
  - <sup>12)</sup> W. BANTLE, H.P.A. **15**, 373 (1942).
  - <sup>13)</sup> W. MUGGLI, Diplomarbeit E.T.H. (1938).
  - <sup>14)</sup> J. A. ANDERSON, W. G. CADY, Rep. Nat. Res. Council (1918).
  - <sup>15)</sup> J. Hablützel, H.P.A. **12**, 489 (1939).
  - <sup>16)</sup> J. D. BERNAL & H. D. MEGAW, Proc. Roy. Soc. **151**, 384 (1935).
  - <sup>17)</sup> L. PAULING, "The nature of the chemical bond".
  - <sup>18)</sup> M. L. HUGGINS, Jour. of phys. Chem. **40**, 723 (1936).
  - <sup>19)</sup> G. BRIEGLEB, Z. phys. Chem. B **51**, 9 (1942).
  - <sup>20)</sup> J. C. SLATER, Journ. of chem. Phys. **9**, 16 (1941).
  - <sup>21)</sup> L. Helmholtz, Jour. Am. Chem. Soc. **59**, 2036 (1937).
  - <sup>22)</sup> J. WEST, Z. Krist. **74**, 306 (1930).
  - <sup>23)</sup> C. C. STEPHENSON, Jour. of chem. Phys. **9**, 379 (1941).
  - <sup>24)</sup> C. F. RAMMELSBERG, Pogg. Ann. **134**, 381 (1868).
  - <sup>25)</sup> L. ROSENHEIM & E. LOEWENTHAL, Koll. Z. **25**, 53 (1919).
  - <sup>26)</sup> A. S. EAKLE, Z. Krist. **26**, 574 (1896).
  - <sup>27)</sup> Vgl. GMELIN-KRAUT, Handb. der anorg. Ch. **5**, 121 (1914).
  - <sup>28)</sup> H. H. WILLARD & R. R. RALSTON, Journ. Am. El.-Chem. Soc. **62**, 242 (1932).
  - <sup>29)</sup> P. BAERTSCHI, H.P.A. **16**, 218 (1943).
  - <sup>30)</sup> C. B. SAWYER & C. H. TOWER, Phys. Rev. **35**, 269 (1930).
  - <sup>31)</sup> G. PANKOW, H.P.A. **9**, 87 (1936).
  - <sup>32)</sup> P. DINICHERT, H.P.A. **15**, 462 (1942).
  - <sup>33)</sup> F. SIMON, CL. V. SIMSON, M. RUHEMANN, Z. phys. Ch. A **129**, 339 (1927).
  - <sup>34)</sup> W. H. ZACHARIASEN, Jour. of chem. Phys. **1**, 634 (1933).
  - <sup>35)</sup> F. J. EWING, Jour. of chem. Phys. **3**, 203 (1935).
  - <sup>36)</sup> W. H. ZACHARIASEN, Z. Krist. **89**, 442 (1934).
-